

Beschreibung

IAP20 Rec'd PCT/EP 20 JAN 2006

Organisches Elektrolumineszenzelement

5 Die vorliegende Erfindung beschreibt ein neuartiges Designprinzip für organische Elektrolumineszenzelemente und dessen Verwendung in darauf basierenden Displays.

10 In einer Reihe verschiedenartiger Anwendungen, die im weitesten Sinne der Elektronikindustrie zugerechnet werden können, ist der Einsatz organischer Halbleiter als funktionelle Materialien seit geraumer Zeit Realität bzw. wird in naher Zukunft erwartet.

So finden schon seit etlichen Jahren lichtensitive organische Materialien (z. B. Phthalocyanine) sowie organische Ladungstransportmaterialien (i. d. R.

15 Lochtransporter auf Triarylaminbasis) Verwendung in Kopiergeräten.

Der Einsatz spezieller halbleitender organischer Verbindungen, die zum Teil auch zur Emission von Licht im sichtbaren Spektralbereich befähigt sind, steht gerade am Anfang der Markteinführung, zum Beispiel in organischen

20 Elektrolumineszenzvorrichtungen. Deren Einzelbauteile, die organischen lichtemittierenden Dioden (OLEDs), besitzen ein sehr breites Anwendungsspektrum als:

1. weiße oder farbige Hinterleuchtungen für monochrome oder mehrfarbige Anzeigeelemente (wie z. B. Taschenrechner, Mobiltelefone und andere tragbare Anwendungen),
- 25 2. großflächige Anzeigen (wie z. B. Verkehrsschilder, Plakate und andere Anwendungen),
3. Beleuchtungselemente in allen Farben und Formen,
4. monochrome oder vollfarbige Passiv-Matrix-Displays für tragbare Anwendungen (wie z. B. Mobiltelefone, PDAs, Camcorder und andere Anwendungen),
- 30 5. vollfarbige, großflächige, hochauflösende Aktiv-Matrix-Displays für verschiedenste Anwendungen (wie z. B. Mobiltelefone, PDAs, Laptops, Fernseher und andere Anwendungen).

Bei diesen Anwendungen ist die Entwicklung teilweise bereits sehr weit fortgeschritten; dennoch besteht immer noch großer Bedarf an technischen Verbesserungen.

35 Für einfachere OLEDs enthaltende Vorrichtungen ist die Markteinführung bereits erfolgt, wie die Autoradios der Firma Pioneer, ein Mobiltelefon der Firma SNMD oder eine Digitalkamera der Firma Kodak mit "Organischem Display" belegen. Allerdings

gibt es immer noch erhebliche Probleme, die einer dringenden Verbesserung bedürfen:

1. So ist v. a. die operative Lebensdauer von OLEDs immer noch gering, so daß bis dato nur einfache Anwendungen kommerziell realisiert werden können.
2. Diese relativ kurze Lebensdauer ergibt noch ein Folgeproblem: Gerade für Vollfarb-Anwendungen ("full-color-displays"), d. h. Displays, welche keine Segmentierungen aufweisen, sondern über die ganze Fläche alle Farben darstellen können, ist es besonders schlecht, wenn hier die einzelnen Farben unterschiedlich schnell altern, wie dies derzeit der Fall ist. Dies führt dazu, daß es schon vor Ende der o. g. Lebensdauer (die in der Regel durch einen Abfall auf 50 % der Anfangshelligkeit definiert ist) zu einer deutlichen Verschiebung des Weiß-Punkts kommt, d. h. die Farbechtheit der Darstellung im Display sehr schlecht wird. Um dies zu umgehen, definieren einige Displayhersteller die Lebensdauer als 70 % oder 90 %-Lebensdauer (d. h. Abfall der Anfangshelligkeit auf 70 % bzw. auf 90 % des Anfangswertes). Dies führt aber dazu, daß die Lebensdauer noch kürzer wird.
3. Die Effizienzen von OLEDs sind zwar akzeptabel, aber auch hier sind natürlich – gerade für tragbare Anwendungen ("portable applications") – immer noch Verbesserungen erwünscht.
4. Die Farbkoordinaten von OLEDs, speziell von breitbandig weiß emittierenden OLEDs bestehend aus allen drei Grundfarben, sind nicht gut genug. Besonders die Kombination von guten Farbkoordinaten mit hoher Effizienz muß noch verbessert werden.
5. Die Alterungsprozesse gehen i. d. R. mit einem Anstieg der Spannung einher. Dieser Effekt macht spannungsgetriebene organische Elektrolumineszenzvorrichtungen, z. B. Displays oder Anzeige-Elemente, schwierig bzw. unmöglich. Eine stromgetriebene Ansteuerung ist aber gerade in diesem Fall aufwendiger und teurer.
6. Die benötigte Betriebsspannung ist gerade bei effizienten phosphoreszierenden OLEDs recht hoch und muß daher weiter verringert werden, um die Leistungseffizienz zu verbessern. Das ist gerade für tragbare Anwendungen von großer Bedeutung.
7. Der benötigte Betriebsstrom ist ebenfalls in den letzten Jahren verringert worden, muß aber noch weiter verringert werden, um die Leistungseffizienz zu verbessern. Das ist gerade für tragbare Anwendungen besonders wichtig.

Die oben unter 1. bis 7. genannten Gründe machen Verbesserungen bei der Herstellung von OLEDs notwendig.

Eine Entwicklung hierzu, die sich in den letzten Jahren abzeichnet, ist der Einsatz metallorganischer Komplexe, die Phosphoreszenz statt Fluoreszenz zeigen [M. A. Baldo, S. Lamansky, P. E. Burrows, M. E. Thompson, S. R. Forrest, Applied Physics Letters, 1999, 75, 4-6].

Aus quantenmechanischen Gründen ist unter Verwendung metallorganischer Verbindungen eine bis zu vierfache Quanten-, Energie- und Leistungseffizienz möglich. Ob sich diese neue Entwicklung durchsetzen wird, hängt zum einen stark davon ab, ob entsprechende Device-Kompositionen gefunden werden können, die diese Vorteile (Triplett-Emission = Phosphoreszenz gegenüber Singulett-Emission = Fluoreszenz) auch in den OLEDs umsetzen können. Als wesentliche Bedingungen für praktische Anwendung sind hier insbesondere eine hohe operative Lebensdauer, eine hohe Stabilität gegenüber Temperaturbelastung und eine niedrige Einsatz- und Betriebsspannung, um mobile Applikationen zu ermöglichen, zu nennen.

Der allgemeine Aufbau von organischen Elektrolumineszenzvorrichtungen ist beispielsweise in US 4,539,507 und US 5,151,629 sowie EP 01202358 beschrieben. Üblicherweise besteht eine organische Elektrolumineszenzvorrichtung aus mehreren Schichten, die mittels Vakuummethoden oder unterschiedlicher Druckmethoden, insbesondere lösungsbasierte Druckmethoden, wie Ink-Jet-Druck, oder lösungsmittelfreie Druckmethoden, wie Thermotransfer-Druck oder LITI (Laser Induced Thermal Imaging) aufeinander aufgebracht werden. Diese Schichten sind im einzelnen:

1. Eine Trägerplatte = Substrat (üblicherweise Glas oder Kunststoffolie).
2. Eine transparente Anode (üblicherweise Indium-Zinn-Oxid, ITO).
3. Eine Lochinjektions-Schicht (Hole Injection Layer = HIL): z. B. auf der Basis von Kupfer-phthalocyanin (CuPc) oder leitfähigen Polymeren, wie Polyanilin (PANI) oder Polythiophen-Derivaten (wie PEDOT).
4. Eine oder mehrere Lochtransport-Schichten (Hole Transport Layer = HTL): üblicherweise auf der Basis von Triarylamin-Derivaten z. B. 4,4',4''-Tris(N-1-naphthyl)-N-phenylamino-triphenylamin (NaphDATA) als erste Schicht und N,N'-Di(naphth-1-yl)-N,N'-diphenylbenzidin (NPB) als zweite Lochtransportschicht.
5. Eine oder mehrere Emissions-Schichten (Emission Layer = EML): diese Schicht (bzw. Schichten) kann teilweise mit den Schichten 4 bis 8 zusammenfallen, besteht aber üblicherweise aus mit Fluoreszenzfarbstoffen, z. B. N,N'-Diphenylchinacridon (QA), oder Phosphoreszenzfarbstoffen, z. B. Tris(phenylpyridyl)-iridium (Ir(PPy)₃) oder Tris(2-benzothiophenylpyridyl)-iridium (Ir(BTP)₃), dotierten Matrixmaterialien, wie 4,4'-Bis(carbazol-9-yl)-biphenyl (CBP). Die Emissions-Schicht kann aber auch aus Polymeren, Mischungen von

Polymeren, Mischungen von Polymeren und niedermolekularen Verbindungen oder Mischungen verschiedener niedermolekularer Verbindungen bestehen.

6. Eine Lochblockier-Schicht (Hole-Blocking-Layer = HBL): diese Schicht kann teilweise mit den Schichten 7 und 8 zusammenfallen. Sie besteht üblicherweise aus BCP (2,9-Dimethyl-4,7-diphenyl-1,10-phenanthrolin = Bathocuproin) oder Bis-(2-methyl-8-chinolinolato)-4-(phenylphenolato)-aluminium(III) (BALq).
7. Eine Elektronentransport-Schicht (Electron Transport Layer = ETL): meist auf Basis von Aluminium-tris-8-hydroxychinolinolat (AlQ_3).
8. Eine Elektroneninjektions-Schicht (Electron Injection Layer = EIL): diese Schicht kann teilweise mit den Schichten 4, 5, 6 und 7 zusammenfallen, bzw. es wird ein kleiner Teil der Kathode speziell behandelt bzw. speziell abgeschieden.
9. Eine weitere Elektroneninjektions-Schicht (Electron Injection Layer = EIL): eine dünne Schicht bestehend aus einem Material mit einer hohen Dielektrizitätskonstanten, wie z. B. LiF , Li_2O , BaF_2 , MgO , NaF .
10. Eine Kathode: hier werden in der Regel Metalle, Metallkombinationen oder Metallegierungen mit niedriger Austrittsarbeit verwendet, z. B. Ca, Ba, Cs, Mg, Al, In, Mg/Ag.

Diese ganze Vorrichtung wird entsprechend (je nach Anwendung) strukturiert, kontaktiert und schließlich auch hermetisch versiegelt, da sich die Lebensdauer derartiger Vorrichtungen bei Anwesenheit von Wasser und/oder Luft drastisch verkürzt. Das Gleiche gilt auch für sogenannte invertierte Strukturen, bei denen das Licht aus der Kathode ausgekoppelt wird. Bei diesen invertierten OLEDs besteht die Anode z.B. aus Al/Ni/NiOx oder Al/Pt/PtOx oder anderen Metall/Metalloxid-Kombinationen, die ein HOMO größer 5 eV besitzen. Die Kathode besteht dabei aus den gleichen Materialien, die in Punkt 9 und 10 beschrieben sind, mit dem Unterschied, daß das Metall, wie z. B. Ca, Ba, Mg, Al, In usw., sehr dünn und damit transparent ist. Die Schichtdicke liegt unter 50 nm, besser unter 30 nm, noch besser unter 10 nm. Auf diese transparente Kathode kann noch ein weiteres transparentes Material aufgebracht werden, z. B. ITO (Indium-Zinn-Oxid), IZO (Indium-Zink-Oxid), usw..

Organische Elektrolumineszenzvorrichtungen, bei denen die Emissionsschicht (EML) aus mehr als einer Substanz besteht, sind schon seit längerem bekannt, ebenso organische Elektrolumineszenzvorrichtungen, bei denen mehr als eine Schicht zur Gesamtemission beiträgt und dabei eine Mischfarbe erzeugt:

- EP 1182244 beschreibt OLEDs, die weißes Licht emittieren, bei denen die fluoreszierenden Verbindungen aus der Gruppe der Fluoranthene, Pentacene oder Perylene stammt.

Dabei wird die weiße Emission in einer Schicht aus zwei spektralen Komponenten erzeugt, blau und gelb-orange. Dies macht die weiß emittierende OLED ungeeignet, um mit Hilfe von Farbfiltern ein RGB-Display herzustellen, da der Rot-Anteil im Spektrum viel zu gering ist.

Außerdem werden geringe Dotierungskonzentrationen von 0.1 – 2.6 % bei der Erzeugung der EML genannt. Dies ist in einer industriellen Fertigung von weiß emittierenden OLEDs nicht mit einer ausreichenden Reproduzierbarkeit zu verwirklichen, da bereits geringste Schwankungen in der Konzentration absolut und relativ einen extrem großen Einfluß auf die Farbe Weiß hat. So kann die Emissionsfarbe leicht ins Gelb-Orange oder Blaue verschoben werden.

Die Farbe einer OLED hängt neben dem Dotierungsgrad bei geringen Konzentrationen eines Dotanden auch stark von der Betriebsspannung ab. Bei einer Erhöhung der Spannung, wie sie z. B. benötigt wird, um die Helligkeit zu erhöhen, beobachtet man häufig eine deutliche Verschiebung der Emission ins Blaue, was keineswegs eine Einhaltung des Weiß-Punktes über einen größeren Helligkeitsbereich möglich macht.

- EP 1286569 beschreibt OLEDs, die weißes Licht emittieren, bei denen die fluoreszierenden Verbindungen aus der Gruppe der Anthracene, Perylene, Tetracene oder anderen kondensierten Aromaten stammen. Dabei wird die weiße Emission aus zwei bis drei spektralen Komponenten erzeugt, blau, gelb-orange und teilweise auch noch grün. Dies macht auch hier die weiß emittierende OLED ungeeignet, um mit Hilfe von Farbfiltern ein RGB-Display herzustellen, da der Rot-Anteil im Spektrum viel zu gering ist.

Außerdem werden geringe Dotierungskonzentrationen von 0.12 – 3 % bei der Erzeugung der EML genannt. Dies ist in einer industriellen Fertigung von weiß emittierenden OLEDs nicht mit ausreichender Reproduzierbarkeit zu verwirklichen, da eine geringe Schwankung in der Konzentration einen extrem großen Einfluß auf die Farbe Weiß hat. So kann die Emissionsfarbe leicht ins Gelb-Orange oder Blaue verschoben werden.

Die maximale Effizienz beträgt hier 5 cd/A. Dabei werden für fluoreszierende OLEDs relativ hohe Spannungen – bis zu 7.5 V - beobachtet. Die hohen Spannungen entstehen hier, da entweder die HTL oder ETL mit einem fluoreszierenden Emitter dotiert werden. Dadurch werden sogenannte Traps gebildet, die die Transporteigenschaften dieser für den Transport bestimmten Schicht deutlich verschlechtern und die Betriebsspannung erhöhen.

- US 2003/0099860 beschreibt OLEDs, die weißes Licht emittieren, bei denen die fluoreszierenden Verbindungen ein Phenylen-Vinyl-Derivat (DPVBi), DCM2 und C6 sind. Dabei wird die weiße Emission aus zwei bis drei spektralen Komponenten erzeugt, blau, gelb-orange und grün. Dies macht auch hier die

weiß emittierende OLED ungeeignet, um mit Hilfe von Farbfiltern ein RGB-Display herzustellen, da der Rot-Anteil im Spektrum viel zu gering ist.

Außerdem werden geringe Dotierungskonzentrationen von 0.01 – 0.2 % bei der Erzeugung der EML genannt. Dies ist in einer industriellen Fertigung von weiß emittierenden OLEDs nicht mit ausreichender Reproduzierbarkeit zu verwirklichen, da eine geringe Schwankung in der Konzentration einen extrem großen Einfluß auf die Farbe Weiß hat. So kann die Emissionsfarbe leicht ins Gelb-Orange oder Blaue verschoben werden.

Die Farbe einer OLED hängt neben dem Dotierungsgrad bei geringen Konzentrationen eines Dotanden auch von der Betriebsspannung stark ab. Bei einer Erhöhung der Spannung, wie sie z. B. benötigt wird, um die Helligkeit zu erhöhen, beobachtet man häufig eine deutliche Verschiebung der Emission ins Blaue, was keineswegs eine Einhaltung des Weiß-Punktes über einen größeren Helligkeitsbereich möglich macht.

Auch hier wird die ETL mit einem fluoreszierenden Emittor dotiert, was zu einer Verschlechterung des Elektronentransports führt und die Betriebsspannungen unnötig erhöht.

- In WO 03/103341 werden weiß emittierende OLEDs beschrieben, die in der Emissionsschicht zwei oder mehr emittierende Verbindungen enthalten, von denen mindestens eine Verbindung phosphoresziert. Auch hier werden geringe Dotierungskonzentrationen in der EML genannt. Dies ist in einer industriellen Fertigung von weiß emittierenden OLEDs nicht mit ausreichender Reproduzierbarkeit zu realisieren. Weiterhin wird zwar aufgeführt, dass die OLEDs weißes Licht emittieren, aber da weder Farbkoordinaten noch Effizienzen angegeben sind, kann vermutet werden, dass diese nicht ausreichend gut sind.

Aus dieser Beschreibung des Stands der Technik ist klar, daß gerade die effiziente Erzeugung weißen Lichts (bzw. einer breitbandigen Emission) bis dato nicht ausreichend möglich ist. Es wurde nun überraschend gefunden, daß OLEDs, die die erfindungsgemäßen – im folgenden aufgeführten – Merkmale aufweisen, deutliche Verbesserungen gegenüber diesem Stand der Technik aufweisen.

Gegenstand der Erfindung ist deshalb eine organische Elektrolumineszenzvorrichtung (im weiteren OLED genannt), enthaltend Kathode, Anode und mindestens zwei gegeneinander abgegrenzte Emissionsschichten, welche verschiedene Lichtwellenlängen emittieren und wobei mindestens eine der Emissionsschichten mindestens einen phosphoreszierenden Emittor enthält.

Die organische Elektrolumineszenzvorrichtung kann außer den mindestens zwei Emissionsschichten auch weitere organische Schichten enthalten. Dies können beispielsweise eine oder mehrere Lochinjektions- und/oder Lochtransportschichten sein. Ebenso können eine oder mehrere Elektroneninjektions- und/oder Elektronentransportschichten anwesend sein.

Die erfindungsgemäße OLED wird durch das nachfolgende Schema illustriert, wobei, wie oben beschrieben, nicht notwendigerweise eine ETL bzw. HTL bzw. HIL vorhanden sein muss bzw. andererseits auch mehrere solche Schichten vorhanden sein können:

Kathode
ETL
HBL
EML2
EML1
HTL2
HTL1
HIL
Anode

Werden die lichtemittierenden Materialien in diesen Emissionsschichten derartig gewählt, daß mindestens eine blaue, grüne und rote, bevorzugt mindestens eine tiefblaue, tiefgrüne und tiefrote Komponente vorhanden ist, lassen sich alle gewünschten Farben besonders gut einstellen. Über die Variation der einzelnen Schichtdicken können alle durch die Grundfarben enthaltenen Farben erzeugt und eingestellt werden.

Zur Emission befähigt im Sinne der Erfindung bedeutet, daß die emittierende Substanz als reiner Film oder gegebenenfalls als Dotand in einem Matrixmaterial in einer OLED eine Emission von Licht im Bereich von 380 nm bis 750 nm zeigt.

Bevorzugt zeigt jede Emissionsschicht für sich die Emission genau eines Emitters.

Eine bevorzugte Ausführungsform ist eine oben beschriebene OLED mit drei gegeneinander abgegrenzten Emissionsschichten.

Die erfindungsgemäße OLED wird durch das nachfolgende Schema illustriert, wobei, wie oben beschrieben, nicht notwendigerweise eine ETL bzw. HTL bzw. HIL

vorhanden sein muss bzw. andererseits auch mehrere solche Schichten vorhanden sein können:

Kathode
ETL
HL
EML3
EML2
EML1
HTL2
HTL1
HIL
Anode

Über die Variation der einzelnen Schichtdicken können alle in diesem Farbdreieck enthaltenen Farben erzeugt und eingestellt werden.

Eine bevorzugte Ausführungsform ist eine wie im vorherigen Abschnitt beschriebene OLED mit roter, grüner und blauer Emissionsschicht. Über die Variation der einzelnen Schichtdicken der blauen, grünen und oder roten Schicht können alle in diesem Farbdreieck enthaltenen Farben erzeugt und eingestellt werden. Der Farbeindruck Weiß läßt sich so besonders gut erzeugen.

Eine Emissionsschicht (EML) im Sinne der Erfindung umfaßt sowohl Schichten, in denen Emittor als reine Materialien vorliegen, als auch Schichten, in denen mehrere Verbindungen in einem Dotand-Matrix-System vorliegen, wobei das Gewichtsverhältnis von Matrixmaterial zu Emittor 99:1 bis 1:99, bevorzugt 95:5 bis 5:95 beträgt.

Eine bevorzugte Ausführungsform ist eine oben beschriebene OLED, dadurch gekennzeichnet, daß als phosphoreszierender Emittor eine Verbindung enthalten ist, die mindestens ein Atom der Ordnungszahl größer 38 und kleiner 84, bevorzugt größer 56 und kleiner 80 aufweist.

Eine besonders bevorzugte Ausführungsform ist eine oben beschriebene OLED, enthaltend als Emittor mindestens eine Verbindung, dadurch gekennzeichnet, daß das Element der Ordnungszahl größer 56 und kleiner 80 Molybdän, Wolfram, Rhenium, Ruthenium, Osmium, Rhodium, Iridium, Palladium, Platin, Silber, Gold oder Europium ist, beispielsweise gemäß den Patentanmeldungen WO 98/01011,

US 02/0034656, US 03/0022019, WO 00/70655, WO 01/41512, WO 02/02714, WO 02/15645, EP 1191613, EP 1191612, EP 1191614, WO 03/040257 und WO 03/084972.

5 Eine bevorzugte Ausführungsform ist eine oben beschriebene OLED, dadurch gekennzeichnet, daß der phosphoreszierende Emitter in eine oder mehrere Matrices, die in den Patentanmeldungen WO 00/057676, EP 01/202358, WO 02/074015, DE 10317556.3 und DE 10330761.3 offenbart werden, eindotiert
10 wird. Neben den vorstehend zitierten Materialien sind auch Silane als weitere Matrixmaterialien geeignet.

Eine weitere bevorzugte Ausführungsform ist eine oben beschriebene OLED, dadurch gekennzeichnet, daß mindestens eine der Emissionsschichten einen nicht-phosphoreszierenden Emitter aufweist. Besonders bevorzugt ist hierbei eine
15 Emissionsschicht auf Elektrofluoreszenz-Basis, insbesondere eine im blauen Spektralbereich.

Eine besonders bevorzugte Ausführungsform ist hierbei eine OLED, enthaltend einen nicht-phosphoreszierenden Emitter aus den Klassen der Styrylamine, beispielsweise gemäß den Patentanmeldungen EP 01314715 und EP 1167488, der
20 Cumarine, Anthracene, Pyrene, Perylene, Oligoacene, Dicyanomethane, beispielsweise gemäß den Patentanmeldungen EP 1182244, EP 1286569 und WO 00/0121729, der Spiro-Verbindungen, beispielsweise gemäß den Patentanmeldungen EP 676461 und WO 99/40051, und Heterocyclen, beispielsweise gemäß der Patentanmeldung WO 04/002970, oder die in der
25 Patentanmeldung DE 10310887.4 beschriebenen Komplexe und weitere fluoreszente Emitter.

Eine besonders bevorzugte Ausführungsform ist eine oben beschriebene OLED, dadurch gekennzeichnet, daß zusätzlich zwischen mindestens zwei
30 Emissionsschichten mindestens eine lochblockierende Schicht (HBL) enthalten ist.

Diese Ausführungsform ist im nachfolgenden Schema illustriert, wobei, wie oben beschrieben, nicht notwendigerweise eine ETL bzw. HTL bzw. HIL vorhanden sein muss bzw. andererseits auch mehrere solche Schichten vorhanden sein können:

Kathode
ETL
HBL3
EML3
HBL2
EML2
HBL1
EML1
HTL2
HTL1
HIL
Anode

5 Eine bevorzugte Ausführungsform ist eine oben beschriebene OLED, dadurch gekennzeichnet, daß als lochblockierende Materialien (HBM) Verbindungen aus den Klassen der Azaphenanthrene (z. B. BCP), beispielsweise gemäß der Patentanmeldung US 02/0034656, der Metall-Chelat-Komplexe (z. B. B-Alq),
10 beispielsweise gemäß den Patentanmeldungen EP 01308494 und WO 03/022007, bestimmte Metall-Komplexe, beispielsweise gemäß der Patentanmeldung DE 10310887.4, und der Spirophenylene, beispielsweise gemäß den Patentanmeldungen EP 676461, WO 99/40051 und DE 10357317.8 verwendet werden.

15 Eine bevorzugte Ausführungsform ist eine oben beschriebene OLED, dadurch gekennzeichnet, daß zusätzlich zwischen mindestens zwei Emissionsschichten mindestens eine elektronenblockierende Schicht (EBL) enthalten ist, wobei, wie oben beschrieben, nicht notwendigerweise eine ETL bzw. HTL bzw. HIL vorhanden sein muss bzw. andererseits auch mehrere solche Schichten vorhanden sein
20 können.

11

Kathode
ETL
EBL3
EML3
EBL2
EML2
EBL1
EML1
HTL2
HTL1
HIL
Anode

Eine bevorzugte Ausführungsform ist eine oben beschriebene OLED, dadurch gekennzeichnet, daß zusätzlich zwischen mindestens zwei Emissionsschichten mindestens eine elektronenblockierende Schicht (EBL) und mindestens eine lochblockierende Schicht (HBL) enthalten ist

Diese Ausführungsform ist in den nachfolgenden Schemata illustriert, wobei, wie oben beschrieben, nicht notwendigerweise eine ETL bzw. HTL bzw. HIL vorhanden sein muss bzw. andererseits auch mehrere solche Schichten vorhanden sein können:

Kathode
ETL
HBL2
EML3
HBL1
EML2
EBL1
EML1
HTL2
HTL1
HIL
Anode

Kathode
ETL
HBL2

EML3
HBL1
EML2
EBL2
EML1
EBL1
HTL2
HTL1
HIL
Anode

Eine bevorzugte Ausführungsform ist eine oben beschriebene OLED, dadurch gekennzeichnet, daß als elektronenblockierende Materialien (EBM) Verbindungen aus den Klassen der Triarylamine, beispielsweise gemäß den Patentanmeldungen EP 01314715 und EP 1167488, der Spiro-Triarylamine, beispielsweise gemäß den
5 Patentanmeldungen WO 97/10617, WO 99/12888 und EP 968175, und der Phthalocyanine, beispielsweise gemäß WO 03/022007, verwendet werden.

Die in den vorangegangenen Abschnitten aufgeführten Anmeldungen werden hiermit
10 via Zitat als Bestandteil der Anmeldung betrachtet.

Bei den erfindungsgemäßen OLEDs werden die Schichtdicken der voneinander abgegrenzten Emissionsschichten in der Regel im Bereich von 1 bis 150 nm, bevorzugt im Bereich von 3 bis 100 nm, besonders bevorzugt im Bereich 5 bis 50
15 nm gewählt.

Bei den erfindungsgemäßen OLEDs werden die Schichtdicken der Lochtransport-, sowie der Elektronentransport- und Lochblockierschichten, sofern vorhanden, in der Regel im Bereich von 1 bis 150 nm gewählt.

Bevorzugte Ausführungen der erfindungsgemäßen OLEDs sind solche, bei denen die Glasstemperatur T_g der jeweiligen Dotanden größer als 90 °C ist, bevorzugt größer als 100 °C, besonders bevorzugt größer als 120 °C.

Eine ebenfalls bevorzugte Ausführung ist dann gegeben, wenn die Glasstemperatur T_g der jeweiligen Matrix größer als 90 °C, bevorzugt größer als 120 °C, besonders bevorzugt größer als 130 °C ist.

Besonders bevorzugt ist es, wenn die beschriebene hohe Glasktemperatur sowohl von den Matrixmaterialien und Lochblockiermaterialien, als auch von den Emissionsmaterialien und Dotanden gleichzeitig vorliegt.

Die oben beschriebenen breitbandig emittierenden Vorrichtungen weisen folgende überraschende Vorteile gegenüber dem Stand der Technik auf:

1. Die Effizienz entsprechender Vorrichtungen wird im Vergleich zu Systemen, die nicht dem erfindungsgemäßen Design folgen, höher.
2. Die Farbkoordinaten bzw. die Farbwiedergabe, beschrieben durch den Color-Rendering Index (CRI), wird besser, da eine breitbandige Emission erzeugt wird, die sich von tiefblau bis tiefrot erstreckt. Eine Verwendung von Farbfiltern zur Erzeugung eines RGB-Displays ist gut möglich.
3. Die Konzentration der Dotanden beeinflusst kaum die Farbkoordinaten.
4. Die Toleranz der Emissionsfarbe bezüglich des Betriebsstroms bzw. der Betriebsspannung ist sehr groß.
5. Die Betriebsspannung wird nicht erhöht.
6. Mit tiefroten und effizienten phosphoreszierenden Emittern (wie z. B. $\text{Ir}(\text{piq})_3$) sind die Filterverluste bei Rot sehr gering und somit die Effizienz sehr hoch.
7. Mit tiefgrünen und effizienten phosphoreszierenden Emittern (wie z. B. $\text{Ir}(\text{PPy})_3$) sind die Filterverluste bei Grün sehr gering und somit die Effizienz sehr hoch.
8. Mit blauen und effizienten phosphoreszierenden Emittern (wie z. B. $\text{Ir}(\text{F}_2\text{CNPPy})_3$) sind die Filterverluste bei Blau sehr gering und somit die Effizienz sehr hoch.
9. Mit tiefblauen und effizienten fluoreszierenden sind die Filterverluste bei Blau sehr gering und somit die Effizienz sehr hoch.

Der erfindungsgemäße Device-Aufbau läßt sich mit verschiedenen Applikationsmethoden erreichen. Einerseits ist es möglich, alle Schichten im Vakuum aufzubringen, andererseits lassen sich einzelne Schichten aus Lösung aufbringen, gefolgt von Schichten, die wiederum im Vakuum appliziert werden. Es ist auch möglich, alle Schichten aus Lösung aufzutragen. Beim Aufbringen im Vakuum dienen Schattenmasken zum Strukturieren, während aus Lösung vor allem unterschiedliche Druck-Verfahren anwendbar sind. Druck-Verfahren im Sinne der Erfindung umfassen auch solche, die vom Festkörper ausgehen, wie Thermotransferdruck oder LITI. Im Falle der lösungsmittelbasierten Verfahren werden Lösungsmittel eingesetzt, welche die eingesetzten Stoffe lösen. Die Art des Stoffes ist für die Erfindung nicht maßgeblich. Es können Stoffe mit Molekulargewichten < 1500 g/mol bevorzugt eingesetzt werden, wenn Vakuumapplikation gewählt wird. Bei MW > 1500 g/mol sind polymere Stoffe (linear,

verzweigt, hyperverzweigt, dendritisch, macrocyclisch) einsetzbar. Es hat sich auch als nützlich erwiesen, vernetzbare Stoffe einzusetzen, wobei die Möglichkeit zur Photostrukturierung besteht.

5 Details zu den hier gemachten Angaben finden sich in den unten beschriebenen Beispielen.

10 Im vorliegenden Anmeldetext und auch in den im weiteren folgenden Beispielen wird nur auf organische Leuchtdioden und die entsprechenden Displays abgezielt. Trotz dieser Beschränkung der Beschreibung ist es für den Fachmann ohne weiteres erfinderisches Zutun möglich, den entsprechenden erfindungsgemäßen Aufbau auch für andere, verwandte Vorrichtungen, z. B. für organische Solarzellen (O-SCs), organische Feldeffekttransistoren (O-FETs) oder auch organische Laserdioden (O-Laser), um nur einige weitere Anwendungen zu nennen, zu verwenden.

15 Beispiele

Herstellung und Charakterisierung von organischen Elektrolumineszenz-vorrichtungen, die dem erfindungsgemäßen Aufbau entsprechen.

20 Die Herstellung von OLEDs erfolgte nach einem allgemeinen Verfahren, das beispielsweise in der nicht offengelegten Anmeldung DE 10317556.3 beschrieben ist. Dieses muß im Einzelfall auf die jeweiligen Gegebenheiten (z. B. Schichtdickenvariation, um optimale Effizienz bzw. Farbe zu erreichen) angepaßt werden.

25 Die für die Erfindung wesentliche Emissions-Schicht (Emission Layer = EML) umfaßt mindestens zwei Einzelschichten, die jeweils eine andere Emissionsfarbe aufweisen und aufeinander aufgebracht werden. Zwischen diesen Einzelschichten können auch andere Schichten, wie z. B. Lochblockierschichten, liegen, wie vorne beschrieben. Die Einzelschichten bestehen z. B. aus einem niedermolekularen Wirtsmaterial und einem niedermolekularen Gastmaterial, dem lichtemittierenden Dotanden, wie 30 beispielsweise CBP oder anderen Matrixmaterialien als Wirtsmaterial und Ir(PPy)₃ als Dotand im Falle der grünen Emitterschicht. Anstelle von niedermolekularen lichtemittierenden Verbindungen können auch hochmolekulare lichtemittierende Verbindungen (Polymere) verwendet werden, wobei eine oder auch beide 35 Komponenten des Wirts-Gast-Systems hochmolekular sein können.

Device-Beispiele:

In diesen Beispielen werden die Ergebnisse verschiedener OLEDs vorgestellt. Der grundlegende Aufbau, wie die verwendeten Materialien und Schichtdicken, außer

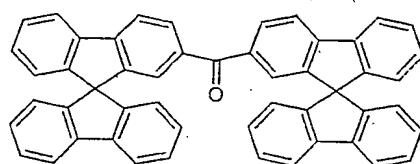
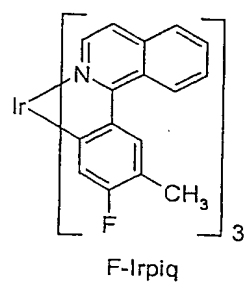
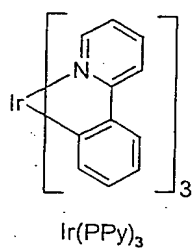
der EML und den HBLs, waren zur besseren Vergleichbarkeit identisch. Es wurde ausschließlich der Aufbau der EML und dazugehörige HBLs in den Beispielen variiert.

Analog dem o. g. allgemeinen Verfahren wurden breitbandig emittierende OLEDs mit folgendem Aufbau erzeugt:

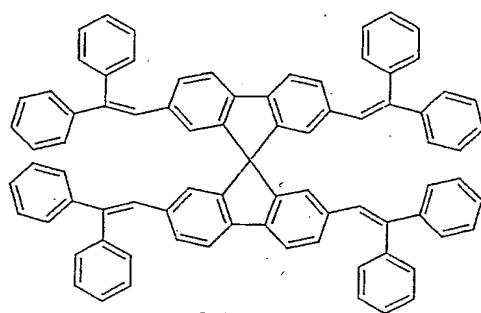
PEDOT	60 nm (aus Wasser aufgeschleudert; PEDOT bezogen von H. C. Starck; Poly-[3,4-ethyldioxy-2,5-thiophen])
NaphDATA	20 nm (aufgedampft; NaphDATA bezogen von SynTec; 4,4',4''-Tris(N-2-naphthyl)-N-phenylamino)-triphenylamin
S-TAD	20 nm (aufgedampft; S-TAD hergestellt nach WO99/12888; 2,2',7,7'-Tetrakis(diphenylamino)-spirobifluoren)
Emitter-Schicht:	genauer Aufbau siehe Beispiele
HBM	siehe Beispiele
AlQ ₃	10 nm (aufgedampft; AlQ ₃ bezogen von SynTec; Tris(chinolinolato)aluminium(III))
Ba-Al	3 nm Ba darauf 150 nm Al als Kathode

Diese noch nicht optimierten OLEDs wurden standardmäßig charakterisiert; hierfür wurden die Elektrolumineszenzspektren, die Effizienz (gemessen in cd/A) in Abhängigkeit von der Helligkeit, berechnet aus Strom-Spannungs-Helligkeit-Kennlinien (IUL-Kennlinien), und die Lebensdauer bestimmt.

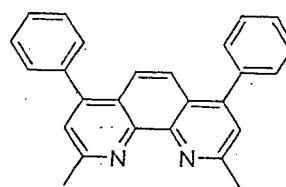
In Tabelle 1 sind die Ergebnisse der Beispiele 1 bis 4 zusammengefaßt. Die Zusammensetzung der gesamten EMLs und HBLs inklusive der entsprechenden Schichtdicken, ist aufgeführt. Die dotierten phosphoreszierenden EML enthalten alle als Matrixmaterial Bis(9,9'-spirobifluoren-2-yl)keton (Synthese gemäß DE 10317556.3); in Tabelle 1 ist lediglich der Emitter aufgeführt. Die in Tabelle 1 verwendeten Abkürzungen entsprechen den folgenden Verbindungen:



Bis(9,9'-spirobifluoren-2-yl)ketone



S-DPVBi



BCP

Tabelle 1

Beispiel	EML1	HBL1	EML2	HBL2	EML3	HBL3	Effizienz (cd/A)	Spannung (V) bei 100 cd/m ²	CIE
Beispiel 1	S-DPVBi (10nm)		20% F-Irpiq (10nm)	-	20% Ir(ppy) ₃ (10nm)	BCP (10nm)	12	8.5	x=0.31; y=0.33 (vgl. Fig. 1)
Beispiel 2	S-DPVBi (10nm)		20% Ir(ppy) ₃ (10nm)	BCP (4nm)	20% F-Irpiq (10nm)	BCP (8nm)	15	8.0	x=0.33; y=0.36 (vgl. Fig. 2)
Beispiel 3	S-DPVBi (10nm)		20% F-Irpiq (10nm)	BCP (8nm)			8	8.0	x=0.34; y=0.28 (vgl. Fig. 3)
Beispiel 4	S-DPVBi (10nm)	BCP (5nm)	20% Ir(ppy) ₃ (10nm)	BCP (5nm)	20% F-Irpiq (10nm)	BCP (10nm)	18	8.5	x=0.36; y=0.39

Zusammenfassend kann gesagt werden, daß bei allen OLEDs eine rein weiße Emission, resultierend aus allen enthaltenen Emittern, zu beobachten war. Die entsprechenden Emissionsspektren sind unten aufgeführt (Figur 1 bis 3).

Beispiel 5: Farbe in Abhängigkeit des Stroms

Exemplarisch soll anhand der Emissionsspektren die Stabilität der Farbe gegenüber einer Erhöhung der Spannung bzw. des Stromes gezeigt werden. Dabei wurde eine OLED gemäß Beispiel 2 verwendet. In Figur 4 sind drei Spektren dargestellt, bei denen der Strom von 1 mA über 3 mA auf 5 mA erhöht wurde. Dabei änderten sich die CIE-Koordinaten von $x = 0.36$, $y = 0.39$ auf $x = 0.33$, $y = 0.36$, was nur einer sehr geringen Änderung entspricht.

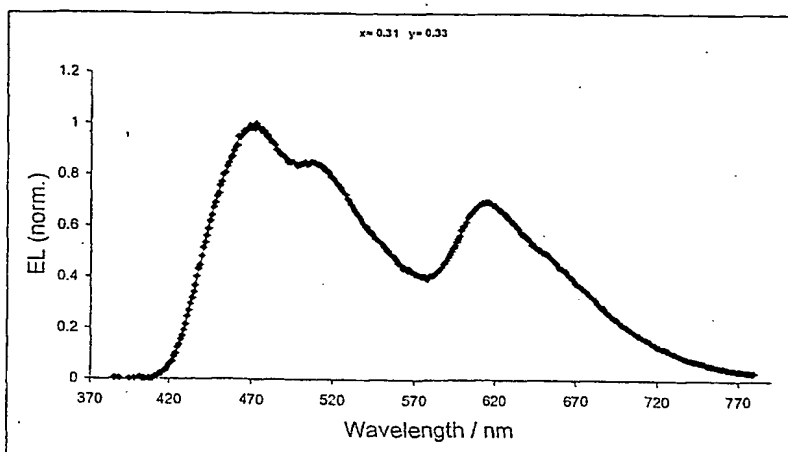
Patentansprüche:

1. Organische Elektrolumineszenzvorrichtung enthaltend Kathode, Anode und mindestens zwei gegeneinander abgegrenzte Emissionsschichten, welche verschiedene Lichtwellenlängen emittieren und wobei in mindestens einer Emissionsschicht mindestens ein phosphoreszierender Emitter enthalten ist.
2. Organische Elektrolumineszenzvorrichtung gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass weitere Schichten vorhanden sind.
3. Organische Elektrolumineszenzvorrichtung gemäß Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, dass es sich bei den weiteren Schichten um Lochinjektions- und/oder Lochtransportschichten handelt.
4. Organische Elektrolumineszenzvorrichtung gemäß Anspruch 2 und/oder 3, dadurch gekennzeichnet, dass es sich bei den weiteren Schichten um Elektroneninjektions- und/oder Elektronentransportschichten handelt.
5. Organische Elektrolumineszenzvorrichtung gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß sie eine Emission von Licht im Bereich von 380 nm bis 750 nm zeigt.
6. Organische Elektrolumineszenzvorrichtung gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß sie drei gegeneinander abgegrenzte Emissionsschichten aufweist.
7. Organische Elektrolumineszenzvorrichtung gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, daß die drei gegeneinander abgegrenzten Emissionsschichten die Emissionsfarben Rot, Grün und Blau aufweisen.
8. Organische Elektrolumineszenzvorrichtung gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, daß die Emissionsschichten sowohl Schichten, in denen Emitter als reine Materialien vorliegen, als auch Schichten umfaßt, in denen mehrere Verbindungen in einem Dotand-Matrix-System vorliegen, wobei das Gewichtsverhältnis von Matrixmaterial zu Emitter 99:1 bis 1:99 beträgt.

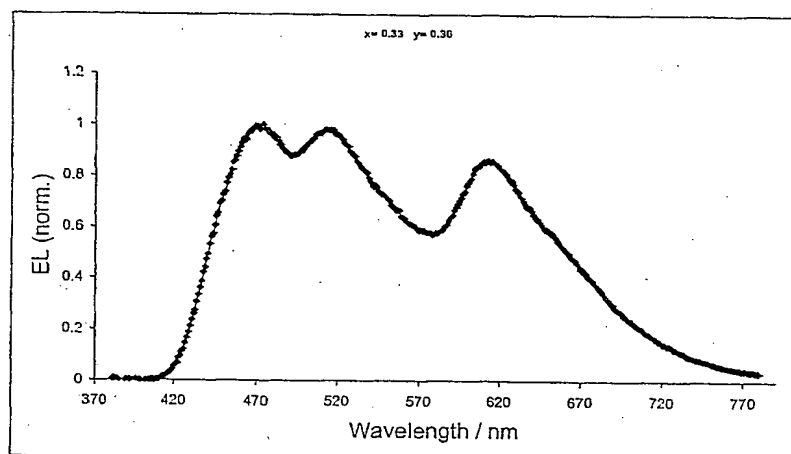
9. Organische Elektrolumineszenzvorrichtung gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 8, dadurch gekennzeichnet, daß als phosphoreszierender Emitter eine Verbindung enthalten ist, die mindestens ein Atom der Ordnungszahl größer 38 und kleiner 84 aufweist.
10. Organische Elektrolumineszenzvorrichtung gemäß Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, daß der phosphoreszierende Emitter Molybdän, Wolfram, Rhenium, Ruthenium, Osmium, Rhodium, Iridium, Palladium, Platin, Silber, Gold oder Europium enthält.
11. Organische Elektrolumineszenzvorrichtung gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 10, dadurch gekennzeichnet, daß mindestens eine der Emissionsschichten mindestens einen nicht-phosphoreszierenden Emitter enthält.
12. Organische Elektrolumineszenzvorrichtung gemäß Anspruch 11, enthaltend mindestens einen nicht-phosphoreszierenden Emitter aus den Klassen der Styrylamine, Cumarine, Anthracene, Pyrene, Perylene, Oligoacene, Dicyanomethane, Verbindungen mit Spiro-Zentren, Heterocyclen oder Metall-Komplexe.
13. Organische Elektrolumineszenzvorrichtung gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 12, dadurch gekennzeichnet, daß zwischen mindestens zwei Emissionsschichten mindestens eine lochblockierende Schicht (HBL) enthalten ist.
14. Organische Elektrolumineszenzvorrichtung gemäß Anspruch 13, dadurch gekennzeichnet, daß als lochblockierende Materialien (HBM) Verbindungen aus den Klassen der Azaphenanthrene, Metall-Chelat-Komplexe, Metall-Komplexe oder Spiro-phenylene verwendet werden.
15. Organische Elektrolumineszenzvorrichtung gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 14, dadurch gekennzeichnet, daß zwischen mindestens zwei Emissionsschichten mindestens eine elektronenblockierende Schicht (EBL) enthalten ist.
16. Organische Elektrolumineszenzvorrichtung gemäß Anspruch 15, dadurch gekennzeichnet, daß als elektronenblockierende Materialien (EBM)

Verbindungen aus den Klassen der Triarylamine, Spiro-Triarylamine oder der Phthalocyanine verwendet werden.

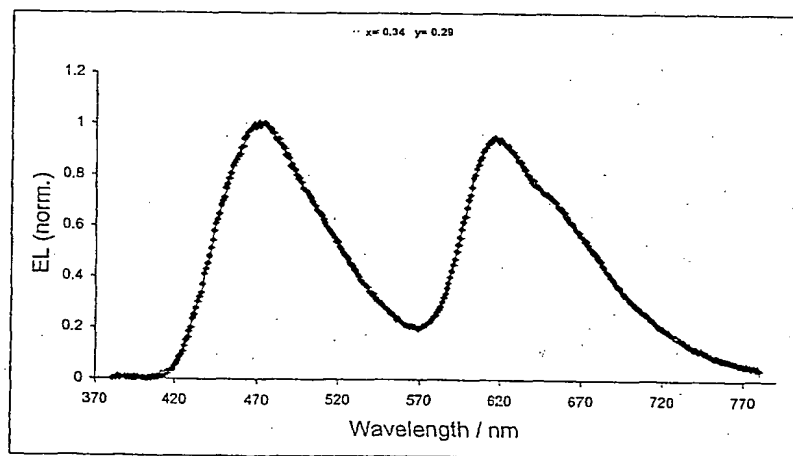
17. Organische Elektrolumineszenzvorrichtung gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 16, dadurch gekennzeichnet, daß zwischen mindestens zwei Emissionsschichten mindestens eine elektronenblockierende Schicht (EBL) und mindestens eine lochblockierende Schicht (HBL) enthalten ist.
18. Organische Elektrolumineszenzvorrichtung gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 17, dadurch gekennzeichnet, daß die Schichtdicke der voneinander abgegrenzten Emitterschichten eine Dicke von 1 bis 150 nm aufweisen.
19. Organische Elektrolumineszenzvorrichtung gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 18, dadurch gekennzeichnet, daß die Schichtdicke der Elektronentransport- und Lochblockierschichten eine Dicke von 1 bis 150 nm aufweisen.
20. Organische Elektrolumineszenzvorrichtung gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 19, dadurch gekennzeichnet, daß die Schichtdicke der Elektronentransport- und Lochblockier- und Emitter-Schichten jeweils eine unterschiedliche Dicke im Bereich von 1 bis 150 nm aufweisen.
21. Organische Elektrolumineszenzvorrichtung gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 20, dadurch gekennzeichnet, daß die Glasstemperatur T_g des Emitters größer als 90 °C ist.
22. Organische Elektrolumineszenzvorrichtung gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 21, dadurch gekennzeichnet, daß die Glasstemperatur T_g der Matrixmaterialien der Emissionsschichten größer als 100 °C ist.
23. Organische Elektrolumineszenzvorrichtung gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 22, dadurch gekennzeichnet, daß die Glasstemperatur T_g aller verwendeten Materialien (in allen Schichten) größer als 90 °C ist.



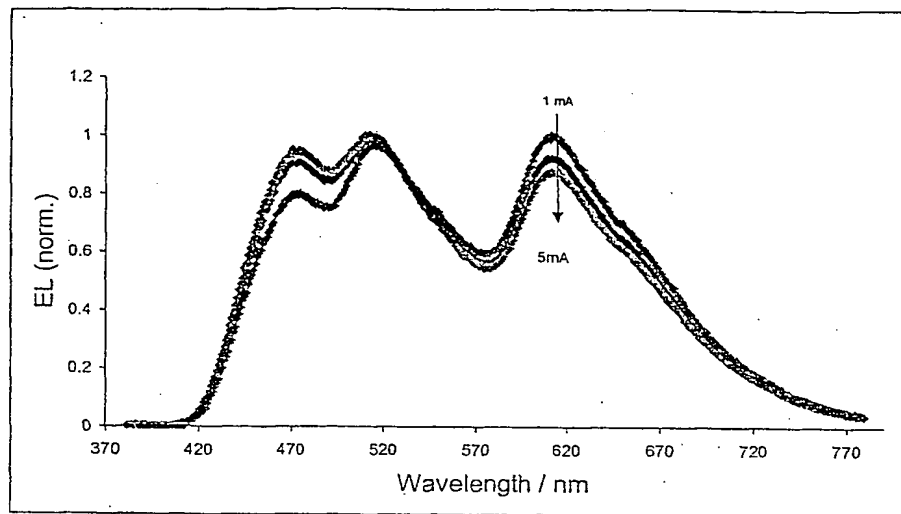
Figur 1: EL-Spektrum gemäß Beispiel 1.



Figur 2: EL-Spektrum gemäß Beispiel 2



Figur 3: EL-Spektrum gemäß Beispiel 3.



Figur 4: Variation des Stroms um einen Faktor 5 (OLED gemäß Beispiel 2).

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No
PCT/EP2004/008070

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
IPC 7 H01L51/10

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 7 H01L

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	EP 1 154 498 A (SEMICONDUCTOR ENERGY LAB) 14 November 2001 (2001-11-14)	1-12, 18
Y	the whole document paragraphs '0001! - '0003!, '0013! - '0020!, '0039!, '0047!, '0051! - '0058! figure 3	13-17
X	US 6 166 489 A (FORREST STEPHEN R ET AL) 26 December 2000 (2000-12-26)	1-8, 11
Y	column 3, line 4 - column 6, line 10; figures 2, 3	13-17
X	WO 99/26730 A (UNIV PRINCETON) 3 June 1999 (1999-06-03)	1-8, 18
Y	the whole document page 27, line 32 - page 28, line 26 figures 11, 14	13-17
	----- -/--	

☒ Further documents are listed in the continuation of box C.

☒ Patent family members are listed in annex.

* Special categories of cited documents:

- *A* document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- *E* earlier document but published on or after the international filing date
- *L* document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- *O* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- *P* document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

- *T* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
- *X* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- *Y* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.
- *&* document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

22 December 2004

Date of mailing of the international search report

04/01/2005

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Bernabé Prieto, A

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No

PCT/EP2004/008070

C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	CHENG GANG ET AL: "White organic light-emitting devices using a phosphorescent sensitizer" APPLIED PHYSICS LETTERS, AMERICAN INSTITUTE OF PHYSICS. NEW YORK, US, vol. 82, no. 24, 16 June 2003 (2003-06-16), pages 4224-4226, XP012034359 ISSN: 0003-6951	1-5, 8-11,18
Y	the whole document page 4224	13-17
X	WO 01/29909 A (CAMBRIDGE DISPLAY TECH ; HEEKS STEPHEN KARL (GB); BERGER PAUL RAYMOND) 26 April 2001 (2001-04-26) the whole document figure 2	1-8
X	US 2002/125818 A1 (FUGONO MASAYO ET AL) 12 September 2002 (2002-09-12) the whole document figure 5	1-5,8-14
Y	WO 02/074015 A (FORREST STEPHEN R ; THOMPSON MARK E (US); UNIV PRINCETON (US); UNIV SO) 19 September 2002 (2002-09-19) the whole document page 16, lines 1-6 figures 1-3	13-17

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No

PCT/EP2004/008070

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
EP 1154498	A	14-11-2001	CN 1333645 A	30-01-2002
			EP 1154498 A2	14-11-2001
			JP 2002033191 A	31-01-2002
			US 2001051207 A1	13-12-2001
US 6166489	A	26-12-2000	AU 5921999 A	03-04-2000
			WO 0016362 A1	23-03-2000
WO 9926730	A	03-06-1999	US 6013538 A	11-01-2000
			US 5953587 A	14-09-1999
			AU 1608899 A	15-06-1999
			TW 444235 B	01-07-2001
			WO 9926730 A1	03-06-1999
			US 6297516 B1	02-10-2001
WO 0129909	A	26-04-2001	AU 7803400 A	30-04-2001
			WO 0129909 A1	26-04-2001
			GB 2371679 A , B	31-07-2002
US 2002125818	A1	12-09-2002	JP 2003077674 A	14-03-2003
WO 02074015	A	19-09-2002	EP 1374320 A2	02-01-2004
			JP 2004526284 T	26-08-2004
			TW 540252 B	01-07-2003
			WO 02074015 A2	19-09-2002
			US 2004155238 A1	12-08-2004